

2. domáce kolo 2020/2021

KATEGÓRIA 8

Meno	RIEŠENIE
------	----------

ÚLOHA 1 (16 b)

obrázok	názov pomôcky
1.	laboratórny stojan
2.	byreta
3.	exsikátor
4.	chladič
5.	oddeľovací lievnik
6.	železný kruh
7.	Erlenmayerova banka
8.	titračná banka
9.	držiak
10.	lodička
11.	lievik
12.	plynový kahan
13.	kadička
14.	sklenená navažovačka
15.	roztieračka s roztieradlom
16.	sieťka s keramikou výplňou

ÚLOHA 2 (22 b)**Úloha A) (18 b)**

O	Al	Si	Cu	H	N	Zn	Ge	Y
Ge	Y	Cu	O	Si	Zn	H	N	Al
N	Zn	H	Al	Y	Ge	Cu	Si	O
Si	Ge	N	Zn	Al	Y	O	Cu	H
Zn	H	O	Si	Ge	Cu	Y	Al	N
Y	Cu	Al	N	O	H	Si	Zn	Ge
H	N	Zn	Y	Cu	Al	Ge	O	Si
Al	Si	Y	Ge	Zn	O	N	H	Cu
Cu	O	Ge	H	N	Si	Al	Y	Zn



Korešpondenčný seminár z chémie

Gymnázium Leonarda Stöckela



2. domáce kolo 2020/2021

KATEGÓRIA 8

Úloha B) (4 b)

a)	halogény
b)	bromum
c)	chlór
d)	53

ÚLOHA 3 (24 b)

systémový názov	triviálny názov	vzorec
oxid meďný	kuprit	Cu_2O
sulfid zinočnatý	sfalerit	ZnS
manganistan draselný	hypermangán	KMnO_4
hydroxid vápenatý	hasené vápno	$\text{Ca}(\text{OH})_2$
uhličitan draselný	potaš	K_2CO_3
hydrogenuhličitan sodný	jedlá sóda/sóda bikarbóna	NaHCO_3
síran bárnatý	baryt	BaSO_4
chlorid draselný	sylvín	KCl
oxid manganičitý	burel/pyroluzit	MnO_2
uhličitan horečnatý	magnezit	MgCO_3
oxid železitý	krveľ	Fe_2O_3
oxid hlinitý	korund	Al_2O_3



Korešpondenčný seminár z chémie

Gymnázium Leonarda Stöckela



ÚLOHA 4 (38 b)**Úloha A) (17 b)**

a	plyn
b	piatej
c	druhej
d	destiláciou
e	vzduchu
f	dichrómanu
g	dvojatómové
h	ľahší
i	tri
j	štyri
k	amoniak
l	syntézou
m	katalyzátora
n	čpavok
o	dusičná
p	jednosýtné
r	oxidačné

Úloha B) (6 b)

a)	N
b)	P
c)	N
d)	N
e)	P
f)	P

Úloha C) (15 b)

	názov zlúčeniny	vzorec zlúčeniny	číslo tvrdenia
a)	amoniak	NH_3	5
b)	oxid dusnatý	NO	2
c)	oxid dusičitý	NO_2	3
d)	kyselina dusičná	HNO_3	4
e)	oxid dusný	N_2O	1